

## LAMPIRAN

### HASIL PENGAMATAN

#### Hasil Pengamatan Sampel Resin Anion Kation Tanpa Karbon Aktif

Waktu (Menit)	pH	Volume Sampel (ml)	Volume Buffer (tetes)	Volume EBT (tetes)	Volume EDTA (ml)	Warna Sebelum	Warna Sesudah	Kesadahan (ppm)
0	6	10	2	1	0,12	Ungu	Biru	1,2
10	7	10	2	1	0,11	Ungu	Biru	1,1
20	6	10	2	1	0,9	Ungu	Biru	0,9
30	5	10	2	1	0,8	Ungu	Biru	0,8
40	5	10	2	1	0,7	Ungu	Biru	0,7
50	5	10	2	1	0,6	Ungu	Biru	0,6

#### Hasil Pengamatan Sampel Resin Anion Kation dan Karbon Aktif

Waktu (Menit)	pH	Volume Sampel (ml)	Volume Buffer (tetes)	Volume EBT (tetes)	Volume EDTA (ml)	Warna Sebelum	Warna Sesudah	Kesadahan (ppm)
0	6	10	2	1	0,12	Ungu	Biru	1,2
10	7	10	2	1	0,10	Ungu	Biru	1
20	6	10	2	1	0,9	Ungu	Biru	0,9
30	5	10	2	1	0,6	Ungu	Biru	0,6
40	5	10	2	1	0,4	Ungu	Biru	0,4
50	5	10	2	1	0,4	Ungu	Biru	0,4

## PERHITUNGAN

### Perhitungan EDTA 0,01 M

$$M = \frac{\text{gr}}{\text{Mr}} \times \frac{1000}{v}$$

$$0,01 = \frac{x}{372} \times \frac{1000}{100\text{ml}}$$

$$X = 0,372 \text{ gr}$$

### Perhitungan NaOH 0,1 N

$$N = \frac{\text{gr}}{\text{Mr}} \times \frac{1000}{v} \times \text{ekuivalen}$$

$$0,1 = \frac{x}{40} \times \frac{1000}{100} \times 1$$

$$X = 0,4 \text{ gr}$$

### Perhitungan Kesadahan Sampel Resin Anion Kation Tanpa Karbon Aktif

$$\text{Menit ke-0} = \frac{0,12 \times 0,01 \times 1000\text{ml}}{10\text{ml}} = 1,2 \text{ ppm}$$

$$\text{Menit ke-10} = \frac{0,11 \times 0,01 \times 1000\text{ml}}{10\text{ml}} = 1,1 \text{ ppm}$$

$$\text{Menit ke-20} = \frac{0,09 \times 0,01 \times 1000\text{ml}}{10\text{ml}} = 0,9 \text{ ppm}$$

$$\text{Menit ke-30} = \frac{0,08 \times 0,01 \times 1000\text{ml}}{10\text{ml}} = 0,8 \text{ ppm}$$

$$\text{Menit ke-40} = \frac{0,07 \times 0,01 \times 1000\text{ml}}{10\text{ml}} = 0,7 \text{ ppm}$$

$$\text{Menit ke-50} = \frac{0,05 \times 0,01 \times 1000\text{ml}}{10\text{ml}} = 0,5 \text{ ppm}$$

### Perhitungan Kesadahan Sampel Resin Anion Kation dan Karbon Aktif

$$\text{Menit ke-0} = \frac{0,12 \times 0,01 \times 1000\text{ml}}{10\text{ml}} = 1,2 \text{ ppm}$$

$$\text{Menit ke-10} = \frac{0,10 \times 0,01 \times 1000\text{ml}}{10\text{ml}} = 1 \text{ ppm}$$

$$\text{Menit ke-20} = \frac{0,09 \times 0,01 \times 1000\text{ml}}{10\text{ml}} = 0,9 \text{ ppm}$$

$$\text{Menit ke-30} = \frac{0,06 \times 0,01 \times 1000\text{ml}}{10\text{ml}} = 0,6 \text{ ppm}$$

$$\text{Menit ke-40} = \frac{0,04 \times 0,01 \times 1000\text{ml}}{10\text{ml}} = 0,4 \text{ ppm}$$

$$\text{Menit ke-50} = \frac{0,04 \times 0,01 \times 1000\text{ml}}{10\text{ml}} = 0,4 \text{ ppm}$$

### LAMPIRAN FOTO



Ion Exchanger




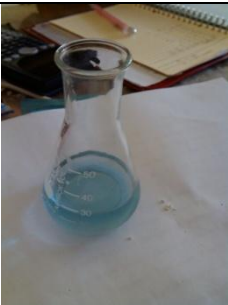








PH 5 : 10








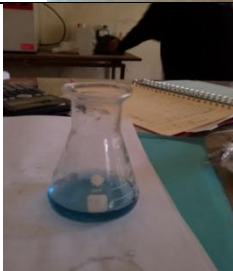


Buret dan klem statif



### Titrasi kesadahan tanpa kombinasi karbon aktif

Menit	Sebelum titrasi	Sesudah titrasi
0		
10		
20		
30		
40		

50				
----	---	--	--	--

### Titrasi kesadahan dengan kombinasi karbon aktif

Menit ke	Sebelum titrasi		Sesudah Titrasi	
0				
10				
20				
30				

40		
50	